ZEITSCHRIFT

FÜR

PHYSIKALISCHE CHEMIE

STÖCHIOMETRIE UND VERWANDTSCHAFTSLEHRE

UNTER MITWIRKUNG

VON

ARRHENIUS-Stockholm, BECKMANN-Berlin, BERTHELOT-Paris BREDIG-Karlsruhe, BRÜHL-Heidelberg, COHEN-Utrecht, GOLDSCHMIDT-Kristiania, GULDBERG-Kristiania, GUYE-Genf, HABER-Berlin, HANTZSCH-Leipzig, HORSTMANN-Heidelberg, LANDOLT-Berlin, LE BLANC-Leipzig, LE CHATELIER-Paris, LEHMANN-Karlsruhe, MENDELEJEFF-St. Petersburg, MENSCHUTKIN-St. Petersburg, L. MEYER-Tübingen, V. MEYER-Heidelberg, NERNST-Berlin, NILSON-Stockholm, NOYES-Pasadena, PETTERSSON-Stockholm, PFAUNDLER-Graz, RAMSAY-London, RAOULT-Grenoble, RICHARDS-Cambridge, SCHIFF-Modena, SPRING-Lüttich, STOHMANN-Leipzig, THOMSEN-Kopenhagen, THORPE-London WAAGE-Kristiania, WALDEN-Rostock, WEGSCHEIDER-Wien

SOWIE ANDEREN FACHGENOSSEN

BEGRÜNDET UND FORTGEFÜHRT VON

WILH. OSTWALD UND **J. H. VAN'T HOFF**

HERAUSGEGEBEN VON

M. BODENSTEIN UND **C. DRUCKER**

JUBELBAND WALTHER NERNST

BAND 110

MIT 136 FIGUREN IM TEXT

LEIPZIG

AKADEMISCHE VERLAGSGESELLSCHAFT M. B. H.

1924

Inhalt von Band 110.

Seite

Abel, E., Zur Theorie der thermodynamischen Phasengrenzpotentiale 587

Allerthum, H., Zur Kinetik der Makrokristallbildung in Wolfram durch Sammelkristallisation. (Mit 14 Figuren im Text) 1

Arndt, Kurt und *Ploetz, Georg*, Die elektrische Leitfähigkeit von geschmolzenem Ätznatron. (Mit 5 Figuren im Text) 237

Auerbach, Fr. und *Smolczyk, E.*, Zur Theorie und Praxis der elektrometrischen Säuretitration. (Mit 6 Figuren im Text) 65

Bennewitz, K., Zur Theorie der Gasentartung und der Nullpunktsenergie. (Mit 3 Figuren im Text) 725

Biltz, Wilhelm und *Klemm, Wilhelm*, Über einige Schmelzelektrolyte. (Mit 3 Figuren im Text) 318

Bjerrum, Niels, Zur Theorie der osmotischen Drucke, der Membranpotentiale und der Ausflockung von Kolloiden. Untersuchungen über kolloides Chromihydroxyd. (Mit 2 Figuren im Text) 656

Bodenstein, Max und *Plaut, Heinrich*, Bildung und Zerfall von Phosgen in der Wärme. (Mit 1 Figur im Text) 399

Braune, H., Über Diffusion in Mischkristallen. (Nach Versuchen von Herrn Dr. ing. H. Hellweg) 147

Bredig, G. und *Goldberger, A. v.*, Ein Beispiel photochemischer Reaktionskoppelung ($COCl_2 + H_2$) und die photochemische Zersetzung des Formaldehyds. (Mit 7 Figuren im Text) 521

Byk, Alfred, Die revidierte Troutonsche Regel der Verdampfungswärmen und die Quantentheorie. (Mit 3 Figuren im Text) 291

Coehn, Alfred und *Jung, Gerhard*, Der Einfluss des Wasserdampfdruckes und der Wellenlänge auf die photochemische Chlorwasserstoffbildung. (Mit 7 Figuren im Text) 705

Eggert, J. und *Archenhold, G.*, Das optische Streuvermögen photographisch entwickelter Silberschichten. (Mit 8 Figuren im Text) 497

Euler, Hans v. und *Rudberg, Erik*, Reaktionsvermittelnde Moleküle bei einer Licht- und Dunkel-Reaktion 243

Foerster, F., *Brosche, A.* und *Norberg-Schulz, Chr.*, Über die schwefligsauren Salze des Natriums und des Kaliums. (Mit 11 Figuren im Text) 435

Frenzel, C., Über die Berechnung der Arbeit chemischer Umsetzungen bei veränderlichen Konzentrationen. (Mit 2 Figuren im Text) 547

Goldschmidt, Heinrich, Johnsen, Sigrid und *Overwien, Edith*, Neue Studien über die Diazoamidoumlagerung. (Mitgeteilt von H. Goldschmidt) 251

Günther, P., Über die innere Reibung der Gase bei tiefen Temperaturen. (Mit 2 Figuren im Text) 626

Herz, W. und *Bloch, Walter*, Physikalisch-chemische Untersuchungen an Verbindungen der Cyklohexanreihe 23

A/313 p.

Höber, Rudolf, Zur Theorie der bioelektrischen Ketten 142
Jellinek, Karl und *Czerwinski, Johannes*, Über Gleichgewichte zwischen Natrium, Erdalkalimetallen und ihren Chloriden im schmelzflüssigen Zustand. (Mit 11 Figuren im Text) 192
Kremann, Robert und *Gruber v. Rehenburg, Rudolf*, Über die Elektrolyse von Kalium-Natriumlegierungen. (Mit 11 Figuren im Text) 559
Lange, Fritz, Untersuchungen über die spezifische Wärme bei tiefen Temperaturen. (Mit 3 Figuren im Text) 343
Lindemann, F. A., Note on the Temperature Coefficient of the Mobility of Ions in Liquids 394
Lorenz, Richard, Über die Nernstsche Ableitung der Clausius-Clapeyronschen Gleichung 40
Löwenstein, Leo, Automatische Gasanalyse. (Mit 1 Figur im Text) 799
Magnus, A. und *Hodler, A.*, Die Atomwärme des Silbers bei hohen Temperaturen. (Mit 1 Figur im Text) 188
Michaelis, L. und *Fujita, A.*, Über Phasengrenzpotentiale. (Mit 1 Figur im Text). 266
Müller, Erich, Über das System Chromoxyd, Chromhydroxyd, Chromit, Natronlauge. (Mit 4 Figuren im Text) 363
Osaka, Yukichi and *Ando, Kinji*, On the Equilibria of the System consisting of Mercuric Chloride, Ammonium Chloride, Potassium Chloride and Water at 25·0°. (Mit 4 Figuren im Text) 786
Paul, Theodor, Die Bestimmung der zweiten Dissoziationskonstanten zweibasischer Säuren, insbesondere der Weinsäure. (Mit 1 Figur im Text) 417
Palmaer, Wilh., Eine Aufstellung des periodischen Systems. (Mit 2 Figuren im Text) 685
Pollitzer, F. und *Strebel, E.*, Über den Einfluss indifferenter Gase auf die Sättigungs-Dampfkonzentration von Flüssigkeiten. (Mit 6 Figuren im Text) 768
Ricsenfeld, E. H., Über die Bildung von Ozon und Wasserstoffsuperoxyd in der Knallgasflamme 801
Roth, W. A., Ein einfaches chemisches Mittel, die Wirksamkeit einer Rührvorrichtung zu prüfen 57
Rothmund, V., Über den Einfluss der Anionen auf die Passivierbarkeit der Metalle. (Mit 3 Figuren im Text) 384
Ruer, Rudolf, Über das Le Chatelliersche Prinzip und seine Anwendung auf die Kristallisationsvorgänge in binären Systemen. (Mit 1 Figur im Text) . . . 60
Schwab, Georg-Maria, Über Ozon. (Mit 6 Figuren im Text) 599
Simon, Franz, Über die chemischen Konstanten einatomiger Gase. (Mit 2 Figuren im Text) 572
Specketer, H., Über die Gewinnung der Tonerde aus Ton 514
Tammann, G., Die Entstehung des freien Sauerstoffs der Luft 17
Walden, P. und *Ulich, H.*, Der heutige Stand unserer Kenntnisse von den Dielektrizitätskonstanten der wässerigen und nichtwässerigen Elektrolytlösungen 43
Wartenberg, H. v., Über Ozon aus Flammen 285
Wendlandt, Rudolf, Experimentelle Untersuchungen zur Detonationsgrenze gasförmiger Gemische. (Mit 4 Figuren im Text) 637
Wohl, Kurt, Die chemischen Konstanten von Chlor, Brom und Jod im ein- und zweiatomigen Zustand. (Mit 1 Figur im Text) 166